

Química Once

Desempeños

Primer Periodo	Segundo Periodo	Tercer Periodo
<ul style="list-style-type: none"> - Determina la concentración de las sustancias en condiciones de equilibrio. - Explica la relación entre velocidad de reacción y equilibrio químico. - Identifica condiciones para controlar la velocidad de cambios químicos. - Determina la constante de equilibrio en una ecuación química determinada. - Identifica hacia a dónde se desplaza el equilibrio según el principio de Le Chatelier. - Aplica los conceptos en la solución de problemas. - Identifica las propiedades coligativas de las soluciones - Explica el comportamiento exotérmico o endotérmico en una reacción química debido a la naturaleza de los reactivos, la variación de la temperatura, la presencia de catalizadores y los mecanismos propios de un grupo orgánico específico. 	<ul style="list-style-type: none"> -Identifica las características físicas y químicas de los ácidos y las bases. -Relaciona las diferentes definiciones de ácidos y bases con pares conjugados -Reconoce la escala de acidez y basicidad de las sustancias. -Relaciona la ionización del agua con la escala de PH -Determina el PH de una sustancia y reconoce su grado de acidez. -Determinar las características generales de los compuestos orgánicos. -Analizar los diferentes tipos de reacciones orgánicas. -Diferenciar las distintas clases de fórmulas empleadas en química orgánica. -Explicar las diferencias fundamentales entre los grupos funcionales de la química orgánica. -Clasifica los hidrocarburos según el tipo de enlace y estructura. -Identifica el concepto de isómeros. -Reconoce las propiedades físicas y químicas de los hidrocarburos. -Establece los posibles isómeros que presentan los hidrocarburos -Interpreta las estructuras moleculares, las propiedades físicas y químicas y aplicaciones de los hidrocarburos. -Representa las reacciones químicas entre compuestos orgánicos utilizando fórmulas y ecuaciones químicas y la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC). 	<ul style="list-style-type: none"> - Identifica los compuestos orgánicos que contienen oxígeno y nitrógeno. - Identifica las reacciones características de los compuestos oxigenados y nitrogenados, - Identifica las clases de reacciones químicas orgánicas y las relaciona con las propiedades de los compuestos nitrogenados y oxigenados. - Resuelve problemas de aplicación de compuestos nitrogenados y oxigenados. - Aplica las normas establecidas para nombrar compuestos nitrogenados. - Aplica las normas establecidas para nombrar compuestos oxigenados. - Representa las reacciones químicas entre compuestos orgánicos utilizando fórmulas y ecuaciones químicas y la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC).
<p>¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro el capítulo 8 y 9 a partir de la página 340</p>	<p>¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro en los capítulos 10, 11, 12 a partir de la página 368 a la 473</p>	<p>¿Dónde Estudiar? Se puede profundizar con las notas de clase, los diferentes talleres y actividades que se realizan. En el libro el capítulo 13, 14, 16 y 18 a partir de la página 477 a 536, de 570 a 598 y de 639 a 674</p>